DELPHION

RESEARCH

PRODUCTS

INSIDE DELPHION

My Account

Search: Quick/Number Boolean Advanced Der

Derwent Record

View: Expand Details Go to: Delphion Integrated View

Tools: Add to Work File: Create new World

☑ Enr

New substd, sulphonyl-urea cpds. - are useful as herbicides Derwent Title:

Original Title:

DE19501843A1: Substituierte Sulfonvlhamstoffe

BAYER AG Standard company

Assignee:

Other publications from BAYER AG (FARB)...

Inventor:

DOLLINGER M: DUDAS J: NEMETH A: SANTEL H: SZALONTAI G; VASS A;

Accession/

1996-287920 / 199650

Update: TPC Code:

C07F 9/6512; A01N 57/24; C07D 239/42; C07D 401/12; C07D 403/12; C07D 405/12; C07D 409/12; C07D 417/12;

C07F 9/6558;

Derwent Classes:

C02;

C05-B01E(P-C bond heterocyclic), C07-D12(Pyrimidine), Manual Codes: C07-D13(Other heterocyclics, mononuclear with more than

one N), C14-U01A(Defoliants, desiccants, chemical mowing), C14-V02B(Herbicide (selective) for cereal crop)

Derwent Abstract: (DE19501843A) The following are claimed: (A) substd. sulphonyl-urea cpds. of formula (I), and salts of (I): A = alkyl; E = alkyl,

aralkyl, aryl or heteroaryl (all opt. substd.); X = H, halo, OH, alkyl, haloalkyl, alkoxyalkyl, alkoxy, haloalkoxy, alkylthio, haloalkylthio, amino, alkylamino or dialkylamino; Y = H. halo, OH, alkyl, haloalkyl, alkoxy, haloalkoxy, alkylthio, alkylamino or dialkylamino; Z = N or CT; T = H, halo, CN, alkyl, formyl, alkylcarbonyl

or alkoxycarbonyl.

(B) 2-(dialkylphosphonomethyl-amino)-azine cpds, of formula (II):

Use - (I) are useful as herbicides, e.g., defoliants, desiccants or, esp., weedkillers. (I) are esp. useful for selectively combating mono- and dicotyledonous weeds in monocotyledonous crops, e.g., barley and wheat.

Application rates are 10-10000 (esp. 50-5000) g/ha.

(II) are useful as intermediates for (I).

Images:

$$E-SO_{2}-NH-CO-N-X$$

$$CH_{2}$$

$$O=P(O-A)_{2}$$

$$(I)$$

$$H-N-X$$

$$CH_{2}$$

$$N-X$$

$$O=P(O-A)_{2}$$

$$(II)$$

Dwa.0/0

Family:

Derwent PDF Patent Pub. Date Update Pages Language IPC Code German

C07F 9/6512

199630 Local appls.: DE1995001001843 Filed:1995-01-23 (95DE-1001843)

INPADOC Legal Status:

First Claim: Show all claims Show legal status actions

DE19501843A1 * 1996-06-20

1. Substituierte Sulfonylharnstoffe der allgemeinen Formel (I), in welcher A für AlkvI steht.

E für einen gegebenenfalls substituierten Rest aus der Reihe Alkyl, Aralkyl, Aryl und HetarvI steht.

X für Wasserstoff, Halogen, Hydroxy, Alkyl, Halogenalkyl, Alkoxyalkyl, Alkoxy, Halogenalkoxy, Alkylthio, Halogenalkylthio, Amino, Alkylamino oder Dialkylamino

Y für Wasserstoff Halogen, Hydroxy, Alkyl, Halogenalkyl, Alkoxy, Halogenalkoxy, Alkylthio, Alkylamino oder Dialkylamino steht, und

Z für N oder C-T steht, wobei

T für Wasserstoff, Halogen, Cyano, Alkyl, Formyl, Alkylcarbonyl oder Alkoxycarbonyl steht.

sowie pflanzenverträgliche Salze von Verbindungen der Formel (I).

Priority Number:

Application Number	Filed	Original Title
DE1994004444869	1994-12-16	

Show chemical indexing codes Chemical

Indexing Codes:

Show Markush numbers

Markush Compound

Numbers: Ring Index Show ring index numbers

Numbers:

Page 3 of 3

Related Derwent Accessions: Update C1996-092129 1 item found

NEW SUBSTITUTE SULPHONYL UREA COMPOUND USEFUL HERBICIDE Title Terms:

Pricing Current charges Derwent Searches: | Boolean | Accession/Number | Advanced

Data copyright Thomson Derwent 2003

Copyright & 1997-2007 The Thou

THOMSON Subscriptions | Web Seminars | Privacy | Terms & Conditions | Site Map | Contact U ® BUNDESREPUBLIK

DEUTSCHLAND

® Offenlegungsschrift





DEUTSCHES PATENTAMT Aktenzeichen: Anmeldetag:

Offenlegungstag:

195 01 843.5 23. 1.95 20. 6.96

(61) Int. Cl.8: C 07 F 9/6512 C 07 F 9/6558

A 01 N 57/24

C 07 D 401/12 C 07 D 403/12 C 07 D 405/12 C 07 D 409/12 C 07 D 417/12 C 07 D 239/42

(6) // C07F 9/6503,9/6553 (C07D 401/12,213:16)C07D 239:42 (C07D 403/12,231:14)C07D 239:60 (C07D 405/12,239:42) C07D 311:76 (C07D 409/12,239:42)C07D 333:68 (C07D 417/12,239:42)C07D 277:76,C07F 9/40

(3) Innere Priorität: (2) (3) (3) 16.12.94 DE 44 44 869.4

(7) Anmelder: Bayer AG, 51373 Leverkusen. DE ② Erfinder:

Vass, András, Dr., Veszprém, HU; Dudás, József, Veszprém, HU; Szalontai, Gábor, Dr., Veszprém, HU; Németh, Agnes, Dr., Veszprém, HU; Dollinger, Markus, Dr., 51381 Leverkusen, DE; Santel, Hans-Joachim, Dr., 51371 Leverkusen, DE

(6) Substituierte Sulfonylharnstoffe

Die Erfindung betrifft neue Sulfonylharnstoffe der Formel (1),

in welcher

A für Alkyl steht,

E für einen gegebenenfells substituierten Rest aus der Reihe

Alkyl, Arelkyl, Aryl und Heteryl steht, X für Wasserstoff, Halogen, Hydroxy, Alkyl, Halogenalkyl,

Alkoxyelkyl, Alkoxy, Helogenalkoxy, Alkylthio, Halogenalky-Ithio, Amino, Alkylemino oder Dialkylemino steht, Y für Wasserstoff, Halogen, Hydroxy, Alkyl, Halogenalkyl, Alkoxy, Halogenelkoxy, Alkylthio, Alkylamino oder Dialkyla-

mino steht, und Z für N oder C-T steht, wobei

T für Wesserstoff, Halogen, Cyano, Alkyl, Formyl, Alkylcerbonyl oder Alkoxycarbonyl steht, sowie pflanzenverträgliche Salze von Verbindungen der

Formel (I), ferner ein Verfehren und neue Zwischenprodukte zu deren Herstellung und deren Verwendung els Herbizide.

Die folgenden Angeben sind den vom Anmelder eingereichten Unterlagen entnommen

Beschreibung

Die Erfindung betrifft neue Sulfonylharnstoffe, welche an dem durch einen Azinylrest substituierten N-Atom der Sulfonylharnstoffgruppe zugleich durch einen Dialkylphosphonomethyl-Rest der generellen Formel — CH₂—P(O)(O-Alkyl)₂ substituiert sind, sowie ein Verfahren und neue Zwischenprodukte zu deren Herstellung und deren Verwendung als Herbizide.

Es ist bereits bekannt, daß strukturverwandte Sulfonylharnstoffe, welche an dem durch einen Azinylrest substituierten N-Atom der Sulfonylharnstoffgruppe durch einen Alkyloxymethyl-Rest der Formel —CH₂—O-Mkyl oder durch einen Alkyloxymethyl-Rest der Formel —CH₂—O-CO-Alkyl substituiert sind, herbizide Eigenschaften aufweisen [vgl. DE-A41 02 905 bzw. HU-P-92/02 183 (No. 21 761)]. Die Wirkung dieser vorbekannten Verbindungen ist jedoch nicht in allen Anwendungsbereichen voll Zufriedenstellend.

Es wurden nunmehr neue substituierte Sulfonylharnstoffe der allgemeinen Formel (I) gefunden.

25 in welcher

15

20

A für Alkyl steht,

E für einen gegebenenfalls substituierten Rest aus der Reihe Alkyl, Aralkyl, Aryl und Hetaryl steht,

X für Wasserstoff Halogen, Hydroxy, Alkyl, Halogenalkyl, Alkoxyalkyl, Alkoxy, Halogenalkoxy, Alkythio, Halogenalkythio, Amino, Alkytamino oder Dialkylamino steht, Y für Wasserstoff Halogen, Hydroxy, Alkyl, Halogenalkyl, Alkoxy, Halogenalkoxy, Alkythio, Alkytamino oder

Dialkylamino steht, und

Z für N oder C-T steht, wobei

T für Wasserstoff Halogen, Cyano, Alkyl, Formyl, Alkylcarbonyl oder Alkoxycarbonyl steht.

sowie pflanzenverträgliche Salze von Verbindungen der Formel (I).

Man erhält die neuen Sulfonylharnstoffe der Formel (I) und gegebenenfalls deren Salze, wenn man 2-(Dialkylphosphonomethyl-amino)-azine der Formel (II),

$$\begin{array}{c|c}
 & X \\
 & X \\$$

o in welcher

A, X, Y und Z die oben bei Formel (I) angegebenen Bedeutungen haben, mit Alkyl-, Aralkyl-, Aryl- bzw. Hetarylsulfonylisocyanaten der Formel (III),

 $E-SO_2-N=C=O$ (III)

in welcher

55

E die oben bei Formel (I) angegebene Bedeutung hat,

gegebenenfalls in Gegenwart eines inerten Verdünnungsmittels und gegebenenfalls in Gegenwart eines Reaktionshilfsmittels umsetzt und gegebenenfalls die so erhaltenen Produkte nach üblichen Methoden in Salze überführt.

Die neuen Sulfonylharnstoffe der Formel (I) zeichnen sich durch starke herbizide, insbesondere selektiv-herbizide Wirksamkeit aus.

Überraschenderweise zeigen die neuen Verbindungen der Formel (I) erheblich bessere herbizide Wirkungen als vorbekannte, strukturverwande Sulfonylharnstoffe gleicher Wirkungsrichtung. Gegenstand der Erfindung sind vorzugsweise Verbindungen der Formel (I).

in welcher

A für C1-C6-Alkyl steht.

E für den Rest

$$\mathbb{R}^2$$

steht, worin

R¹ und R² gleich oder verschieden sind und für Wasserstoff, Fluor, Chlor, Brom, Lod, Cyano, Nitro, C.; — Ce-Alky] [welches gegebenenfalls durch Fluor, Chlor, Brom, Cyano, Carboxy, C.; — C.-Alkoy,-carbonyl, C.; — C.-Alkylamino-carbonyl, Di-(Ci,— C.-alkyl)-amino-carbonyl, Di-(Ci,— C.-alkyl)-amino-carbonyl, C.; — C.-Alkoy,-carbonyloxy, C.; — C.-Alkoy,-carbonyloxy, C.; — C.-Alkyl-carbonyloxy, C.; — C.-Alkoy,-carbonyloxy, C.; — C.-Alkyl-carbonyloxy, C.; — C.-Alkyl-carbonyloxy-carbonyl, Carboxy oder Phenyl substitutier is 13, für C.; — C.-Alkoy-carbonyl, Carboxy oder Phenyl-substitutier is 13, für C.; — C.-Alkoy [welches gegebenenfalls durch Fluor, Chlor, Brom, Cyano, Carboxy, C.; — C.-Alkoxy-carbonyl, C.; — C.-Alkyl-carbonyl, C.; — C.-Alkyl-c

10

ĸ٨

65

R³ für C₁ − C₄ Alkyl [welches gegebenenfalls durch Fluor, Chlor, Brom, Cyano oder C₁ − C₄ Alkoxy-carbonyl substitutiert ist]. C₃ − C₄ Alkenyl, C₃ − C₆ Alkinyl, C₁ − C₄ Alkoxy, C₁ − C₄ Alkoxy-C₁ − C₄ Alkylamino, D₄ (C₁ − C₄ alkylamino).

R! und R? weiterhin für Phenyl oder Phenoxy, für Amino, C; —C; Alkylcarbonylamino, C; —C; Alkoxy-carbonylamino, C; —C; Alkoxy-carbonylamino, C; —C; Alkylaminocarbonylamino, Di-(C; —C; alkyl)-amino-carbonylamino, oder für den Rest —CO— 40 R? stehen, wobs

 \mathbb{R}^3 für C_1 — C_2 —Alky, C_1 — C_2 —Alkoxy, C_3 — C_2 —Cycloalkoxy, C_3 — C_4 —Alky-lamino, C_1 — C_4 —Alky-Alkoxy— C_4 — C_4 —Alky-lamino, C_1 — C_4 —Alky-Alkoxy— C_4 — C_4 —Alky-lamino oder Di- $(C_1$ — C_4 —Alky)-amino steht [welche gegebenenfalls durch Fluor und/oder Chlor substitutert sind]

 \bar{R}^{1} und R^{2} weiterhin für C_{1} — C_{4} -Alkylsulfonyloxy, Di- $(C_{1}$ — \bar{C}_{4} -alkyl)-aminosulfonylamino, Thiazolyloxy oder für 45 den Rest —CH=N- R^{6} stehen, wobei

worin weiter E für den Rest

steht, worin

R7 für Wasserstoff oder C1-C4-Alkyl steht,

R⁸ und R⁹ gleich oder verschieden sind und für Wasserstoff, Fluor, Chlor, Brom, Nitro, Cyano, Cı.—Cı.Alkyl [welches gegebenenfalls durch Fluor und/oder Chlor substituiert ist], Cı.—Cı.Alkoxy [welches gegebennfalls durch Fluor und/oder Chlor substituiert ist]. Carboxy, Cı.—Cı.Alkoxy-carbonyl, Cı.—Cı.-Alkylsulfonyl oder Di-(Cı.—Cı.alkyl)-aminosulfonyl stehen; worin weiter

E für den Rest

steht, worin

15

 \mathbb{R}^{10} und \mathbb{R}^{11} gleich oder verschieden sind und für Wasserstoff, Fluor, Chlor, Brom, Nitro, Cyano, C.—C.-Alkyl [welches gegebenenfalls durch Fluor und/oder Chlor substitutert ist] oder \mathbb{C}_1 —C.-Alkoy [welches gegebenenfalls durch Fluor und/oder Chlor substitutert ist] stehen;

20 worin weiter

E für den Rest

steht, worin

R¹² und R¹³ gleich oder verschieden sind und für Wasserstoff, Fluor, Chlor, Brom, Nitro, Cyano, C;—Cx-Alkyl welches gegebenenfalls durch Fluor und/oder Chlor substituiert ist], C;—C;—Alkenyl [welches gegebenenfalls durch Fluor und/oder Chlor substituiert ist], C;—C;—Alkyny [welches gegebenenfalls durch Fluor und/oder], Chlor substituiert ist], für C;—C;—Alkythio, C;—C;—Alkysluffonyl oder C;—C;—Alkylsluffonyl welche gegebenenfalls durch Fluor und/oder Chlor substituiert sind], sowie für Di-{C;—C;—Alkylsluffonyl welche gegebenenfalls durch Fluor und/oder Chlor substituiert sind], sowie für Di-{C;—C;—Alkylsluffonyl welche gegebenenfalls durch Fluor und/oder Chlor substituiert sind], sowie für Di-{C;—C;—Alkylsluffonyl welche gegebenenfalls durch Fluor und/oder Chlor substituiert sind], sowie für Di-{C;—C;—Alkylsluffonyl welche gegebenenfalls durch Fluor und/oder Chlor substituiert sind], sowie für Di-{C;—C;—Alkylsluffonyl welche gegebenenfalls durch Fluor und/oder Chlor substituiert sind], sowie für Di-{C;—C;—Alkylsluffonyl welches gegebenenfalls durch Fluor und/oder Chlor substituiert sind], sowie für Di-{C;—C;—Alkylsluffonyl welches gegebenenfalls durch Fluor und/oder Chlor substituiert sind], sowie für Di-{C;—C;—Alkylsluffonyl welches gegebenenfalls durch Fluor und/oder Chlor substituiert sind], sowie für Di-{C;—C;—Alkylsluffonyl welches gegebenenfalls durch Fluor und/oder Chlor substituiert sind], sowie für Di-{C;—C;—Alkylsluffonyl welches gegebenenfalls durch Fluor und/oder Chlor substituiert sind], sowie für Di-{C;—C;—Alkylsluffonyl welches gegebenenfalls durch Fluor und/oder Chlor substituiert sind], sowie für Di-{C;—C;—Alkylsluffonyl welches gegebenenfalls durch Fluor und/oder Chlor substituiert sind], sowie für Di-{C;—C;—Alkylsluffonyl welches gegebenenfalls durch Fluor und/oder Chlor substituiert sind], sowie für Di-{C;—C;—Alkylsluffonyl welches gegebenenfalls durch Fluor und/oder Chlor substituiert sind], sowie für Di-{C;—Alkylsluffonyl welches gegebenenfalls durch Fluor und/oder Chlor substituiert s

Effir den Rest

steht, worin

 \mathbb{R}^{14} und \mathbb{R}^{15} gleich oder verschieden sind und für Wasserstoff, Fluor, Chlor, Brom, C_1 — C_2 -Alkyl [welches gegebenenfalls durch Fluor und/oder Brom substituiert ist], C_1 — C_2 -Alkoys [welches gegebenenfalls durch Fluor und/oder Chlor substituiert ist], C_1 — C_2 -Alkylstifnyl oder C_1 — C_2 -Alkylstifnyl [welche gegebenenfalls durch Fluor und/oder Chlor substituiert sind] oder für D_1 - C_2 -Alkylstifnyl stehen; worin weiter

E für den Rest

55

steht, worin

 \mathbb{R}^{16} und \mathbb{R}^{17} gleich oder verschieden sind und für Wasserstoff, Fluor, Chlor, Brom, Cyano, Nitro, Cı—C.-Alkyl [welches gegebenenfalls durch Fluor, Chlor, Cı—C.-Alkoyund/oder Cı—C.-Allogenalkoxy substitutier ist \mathbb{C}_1 —C.-Alkoxy [welches gegebenenfalls durch Fluor und/oder Chlor substitutier ist]. \mathbb{C}_1 —C.-Alkylsulfinyl oder \mathbb{C}_1 —C.-Alkylsulfonyl [welches gegebenenfalls durch Fluor und/oder Chlor substitutier ist]. \mathbb{C}_1 —C.-C.-Alkylsulfonyl [welches gegebenenfalls durch Fluor und/oder Chlor substitutier ist]. \mathbb{C}_1 —C.-C.-Alkylsulfonyl [welches gegebenenfalls durch Fluor und/oder Chlor substitutier ist]. \mathbb{C}_1 —C.-C.-Alkylsulfonyl [welches gegebenenfalls durch Fluor und/oder Chlor substitutier ist]. \mathbb{C}_1 —C.-C.-Alkylsulfonyl C.-C.-C.-Alkoys carbonyl, \mathbb{C}_2 0 colonylonylong of \mathbb{C}_2 0 colonylong of \mathbb{C}_2 1 mize of \mathbb{C}_3 1 mize \mathbb{C}_3 2 mize \mathbb{C}_3 2 mize \mathbb{C}_3 3 mize \mathbb{C}_3 3 mize \mathbb{C}_3 4 mi

DE 195 01 843

G für Sauerstoff Schwefel oder die Gruppierung N-D steht, wobei

D für Wasserstoff, C1-C4-Alkyl [welches gegebenenfalls durch Fluor, Chlor, Brom oder Cyano substituiert ist], C3-C6-Cycloalkyl, Benzyl, Phenyl [welches gegebenenfalls durch Fluor, Chlor, Brom oder Nitro substituiert ist], C1-C4-Alkylcarbonyl, C1-C4-Alkoxy-carbonyl oder Di-(C1-C4-alkyl)-aminocarbonyl steht;

worin weiter

E für den Rest

steht, worin R18 für Wasserstoff, C1-C5-Alkyl oder Halogen steht, R19 für Wasserstoff oder C1-C5-Alkyl steht und

O für Schwefel oder die Gruppierung N-R20 steht, wobei

R20 für Wasserstoff oder C1-C5-Alkyl steht,

worin weiter E für den Rest

R21 für Wasserstoff, C1-C4-Alkyl, Phenyl oder (Iso)Chinolinyl steht,

R22 für Wasserstoff, Halogen, Cyano, Nitro, C1-C4-Alkyl [welches gegebenenfalls durch Fluor und/oder Chlor 35 substituiert ist], C1-C4-Alkoxy [welches gegebenenfalls durch Fluor und/oder Chlor substituiert ist], Dioxolanvl oder C1 -C4-Alkoxy-carbonyl steht und

R23 für Wasserstoff, Halogen oder C1-C4-Alkyl steht, worin weiter

E für eine der nachstehend aufgeführten Gruppierungen steht,

X für Wasserstoff Fluor, Chlor, Brom, C₁-C₄-Alkyl, C₁-C₄-Halogenalkyl, C₁-C₂-Alkoxy-C₁-C₂-alkyl, Bis-(C1-C2-Alkoxy)-C1-C2-alkyl, C1-C4-Alkoxy, C1-C4-Halogenalkoxy, C1-C4-Alkylthio, C1-C4-Halogenalkylthio, Amino, C1-C4-Alkylamino, Dimethylamino oder Diethylamino steht,

Y für Wasserstoff, Fluor, Chlor, Brom, C1-C4-Alkyl, Trifluormethyl, C1-C4-Alkoxy, Difluormethoxy, C1-C4-Alkylthio, C1-C4-Alkylamino, Dimethylamino oder Diethylamino steht,

Z für N oder C-T steht, wobei

T für Wasserstoff, Fluor, Chlor, Brom, Cyano, Methyl, Formyl, Acetyl, Methoxycarbonyl oder Ethoxycarbonyl

Gegenstand der Erfindung sind insbesondere Verbindungen der Formel (I), in welcher

A für C1-C4-Alkyl steht,

E für den Rest

60

5

10

15

20

25

30

40

45

steht, worin

R! für Fluor, Chlor, Brom, Methyl, Trifluormethyl, Methoxy, Difluormethoxy, Trifluormethoxy, C₁—C₃-Alkylufinyl, C₁—C₃-Alkylufinyl, Dimethylaminosulfonyl, Diethylaminosulfonyl, N-Methoxy-N-methylaminosulfonyl, Phenyl, Phenoxy oder C₁—C₃-Alkoxycarbonyl steht und R? für Wasserstoff oder Chlor steht; worin weiter

5 E für den Rest

25 steht, worin

R7 für Wasserstoff steht,

R⁸ für Fluor, Chlor, Brom, Methyl, Methoxy, Ethoxy, Difluormethoxy, Trifluromethoxy, Methoxycarbonyl, Ethoxycarbonyl, Methylsulfonyl oder Dimethylsulfonyl steht und

30 R⁹ für Wasserstoff oder Chlor steht; worin weiter

E für den Rest

steht, worin R²⁴ für C₁—C₂-Alkyl steht, oder

45 E für den Rest

steht, worin

R24 für C1-C2-Alkyl steht;

in welcher weiter

X für Wasserstoff Fluor, Chlor, Brom, Methyl, Dimethoxymethyl, Trifluormethyl, Methoxy, Ethoxy, Difluormethoxy, Methylthio, Ethylthio, Amino, Methylamino, Ethylamino, Dimethylamino oder Diethylamino steht,

Y für Wasserstoff, Fluor, Chlor, Brom, Methyl, Ethyl, Trifluormethyl, Methoxy, Ethoxy, Propoxy, Isopropoxy, 5 Difluromethoxy, Methylthio, Ethylthio, Methylamino, Ethylamino, Dimethylamino oder Diethylamino steht,

Z für N oder C-T steht, wobei T für Wasserstoff, Fluor, Chlor oder Methyl steht.

Die Erfindung betrifft weiter vorzugsweise pflanzenverträgliche Salze von Verbindungen der Formel (I) mit

Basen, wie z. B. Natrium-, Kalium-oder Calcium-hydroxid, -hydrid, -amid oder -carbonat, Natrium- oder Kalium- $C_1 - C_4$ -alkanolaten, Ammoniak, $C_1 - C_4$ -Alkylaminen, Di- $(C_1 - C_4$ -alkyl)-aminen oder Tri- $(C_1 - C_4$ -alkyl)-aminen oder Tri- $(C_1 - C_4$ -alkyl)-aminen

Die oben aufgeführten allgemeinen oder in Vorzugsbereichen angegebenen Restedefinitionen gelten sowohl für die Endprodukte der Formel (1) als auch entsprechend für die jeweils zur Herstellung benötigten Ausgangs- 5 stoffe bzw. Zwischenprodukte. Diese Restedefinitionen können untereinander, also auch zwischen den angegebenen Bereichen bevorzugter Verbindungen, beliebig kombiniert werden.

Die bei den Restedefinitionen genannten Kohlenwasserstoffreste, wie Alkyl oder Alkenyl, auch in Kombination mit Heteroatomen, wie in Alkoxy oder Alkylthio, sind auch dann, wenn dies nicht ausdrücklich angegeben ist, geradkettig oder verzweigt.

Verwendet man 2-(Diethylphosphonomethyl-amino)-4,6-dimethyl-pyrimidin und 2-Ethoxycarbonylbenzolsulfonylisocyanat als Ausgangsstoffe, so kann der Reaktionsablauf nach dem erfindungsgemäßen Verfahren durch folgendes Formelschema skizzert werden:

$$\begin{array}{c} \text{COOC}_2\mathsf{H}_5 \\ \text{SO}_2\mathsf{-N=C=0} \end{array} \quad \begin{array}{c} \mathsf{H}_{\mathsf{N}} \\ \mathsf{CH}_3 \\ \mathsf{CH}_2 \\ \mathsf{CH}_3 \\ \mathsf{C} \\ \mathsf{CH}_3 \end{array} \quad \begin{array}{c} \mathsf{CH}_3 \\ \mathsf{CH}_3 \\ \mathsf{CH}_3 \\ \mathsf{CH}_3 \end{array}$$

$$\begin{array}{c} & & & \text{COOC}_2\text{H}_5 \\ & & & \text{CH}_3 \\ & & & \text{SO}_2\text{--NH-CO-N} \\ & & & \text{CH}_2 \\ & & & \text{CH}_3 \\ \end{array}$$

25

50

55

Die beim erfindungsgemäßen Verfahren als Ausgangsstoffe zu verwendenden 2-{Dialkylphosphonomethylamino)-azine sind durch die obige Formel (II) allgemein definiert. In Formel (II) haben A, X, Y und Z vorzugsweise bzw. insbesondere diejenigen Bedeutungen, die bereits oben im Rahmen der Beschreibung der erfindungsgemäßen Verbindungen der Formel (I) als bevorzugt bzw. als insbesondere bevorzugt für A, X, Y und Z angegeben wurden.

Die Ausgangsstoffe der Formel (II) sind noch nicht bekannt und sind als neue Stoffe ebenfalls Gegenstand der Erfindung.

Die 2-(Dialkylphosphonomethyl-amino)-azine der Formel (II) können hergestellt werden, indem man 2-Amino-azine der Formel (IV),

$$H_2N \longrightarrow X$$
 X
 Z
 Z
 Z
 Z
 Z
 Z
 Z

in welcher

X. Y. und Z die oben bei Formel (I) angegebenen Bedeutungen haben, vorzugsweise in Gegenwart eines Verdünnungsmittels (wie z. B. Methanol. Ethanol. Benzol, Toluol oder Terrahydrofuran) und in Gegenwart einer Base (wie z. B. Natrium-enthanolat, Natrium-ethanolat, Triethylamin oder 1,4-Diazabicyclo-(2,22)cotan [DAB-CO]) zunächst mit Paraformaldehyd [(CH₂O)₂] und anschließend mit einem Trialkylphosphit [P(O-Alkyl)₃] bei einer Temperatur zwischen 20°C und 120°C, vorzugsweise zwischen 40°C und 120°C umsetzt, wobei die Ausgangsstoffe Amin (IV). Paraformaldehyd und Trialkylphosphit im allgemeinen im Molverhältnis von 11,1,1–25, 11,1–25, bevorzugt von 1:12:12, le, nigesetzt werden.

Der günstigste pH-Bereich für diese Umsetzung ist pH 8 bis 9 (vgl. Herstellungsbeispiele).

Die im Laufe der Umsetzung eintretende Phosphit/Phosphonat-Umlagerung oder -Isomerisierung verläuft 65 wahrscheinlich analog zu literaturbekannten Isomerisierungen bei verwandten Umsetzungen.

Die beim erfindungsgemäßen Verfahren zur Herstellung von Verbindungen der Formel (I) weiter als Ausgangsstoffe zu verwendenden Sulfonylisocyanate sind durch die Formel (III) allgemein definiert. In Formel (III)

hat E vorzugsweise bzw. insbesondere diejenigen Bedeutungen, die bereits oben im Zusammenhang mit der Beschreibung der erfindungsgemäßen Verbindungen der Formel (I) als bevorzugt bzw. als insbesondere bevorzugt für E angegeben wurden.

Die Sulfonylisocyanate der Formel (III) sind bekannt und/oder können nach an sich bekannten Verfahren hergestellt werden (vgl. US-P-4 127 405, US-P-4 169 719, US-P-4 371 391, EP-A-7687, EP-A-13 480, EP-A-21 641, EP-A-23 141, EP-A-23 422, EP-A-30 139, EP-A-35 893, EP-A-44 808, EP-A-44 809, EP-A-48 143, EP-A-51 466,

EP-A-64 322, EP-A-70 041, EP-A-173 312).

Das erfindungsgemäße Verfahren zur Herstellung der Verbindungen der obigen Formel (I) wird vorzugsweise unter Verwendung eines inerten Verdünnungsmittels durchgeführt. Als solche Verdünnungsmittel kommen dabei praktisch alle inerten organischen Lösungsmittel in Frage. Hierzu gehören vorzugsweise aliphatische und aromatische, gegebenenfalls halogenierte Kohlenwasserstoffe wie Pentan, Hexan, Heptan, Cyclohexan, Petrolether, Benzin, Ligroin, Benzol, Toluol, Xylol, Methylenchlorid, Ethylenchlorid, Chloroform, Tetrachlorkohlenstoff Chlorbenzol und o-Dichlorbenzol, Ether wie Diethyl- und Dibutylether, Glykoldimethylether und Diglykoldimethylether, Tetrahydrofuran und Dioxan, Ketone wie Aceton, Methylethyl-, Methyl-isopropyl- und Methylisobutyl-keton, Ester wie Essigsäuremethylester und -ethylester, oder Dibutylphthalat, Nitroalkane wie Nitromethan und Nitroethan, Nitrile wie z.B. Acetonitril und Propionitril, Amide wie z.B. Dimethylformamid, Dimethylacetamid und N-Methylpyrrolidon sowie Dimethylsulfoxid, Tetramethylensulfon und Hexamethylphosphorsäuretriamid. - Besonders bevorzugte Verdünnungsmittel sind Methylenchlorid (= Dichlormethan), Diethylether, Acetonitril, Tetrahydrofuran, Dioxan, Benzol und Toluol.

Bei dem erfindungsgemäßen Verfahren zur Herstellung der Verbindungen (I) können zur Verkürzung der Reaktionszeit, bzw. um die Reaktion vollständig zu machen, als Reaktionshilfsmittel einige Tropfen oder aber eine äquimolare Menge einer Base zugegeben werden. Solche geeigneten Basen sind insbesondere tertiäre Amine, wie Triethylamin, Tributylamin, N.N-Dimethylanilin, ferner stickstoffhaltige Heterocyclen, z. B. Pyridin

oder Diazabicyclooctan (DABCO).

Die Reaktionstemperaturen können bei dem erfindungsgemäßen Verfahren innerhalb eines weiten Bereiches variiert werden und liegen im allgemeinen zwischen 0°C und 80°C, vorzugsweise zwischen 20°C und 50°C.

Die Umsetzungen werden bevorzugt bei atmosphärischem Druck vorgenommen, jedoch kann auch bei erhöhtem oder vermindertem Druck gearbeitet werden, gewünschtenfalls auch unter Verwendung eines Inert-

gases, z. B. Stickstoff.

Zur Durchführung des erfindungsgemäßen Verfahrens werden die jeweils benötigten Ausgangsstoffe im allgemeinen in angenähert äquimolaren Mengen eingesetzt. Es ist jedoch auch möglich, eine der beiden jeweils eingesetzten Komponenten in einem größeren Überschuß zu verwenden. Die Reaktionen werden im allgemeinen in einem geeigneten Verdünnungsmittel und gegebenenfalls in Gegenwart eines Reaktionshilfsmittels durchgeführt, und das Reaktionsgemisch wird mehrere Stunden bei der jeweils erforderlichen Temperatur gerührt. Die Aufarbeitung erfolgt bei dem erfindungsgemäßen Verfahren jeweils nach üblichen Methoden (vgl. die Herstellungsbeispiele).

Aus den erfindungsgemäßen Verbindungen der allgemeinen Formel (I) können gegebenenfalls Salze hergestellt werden. Man erhält solche Salze in einfacher Weise nach üblichen Salzbildungsmethoden, beispielsweise durch Lösen oder Dispergieren einer Verbindung der Formel (I) in einem geeigneten Lösungsmittel, wie z. B. Methylenchlorid, Aceton, tert.-Butyl-methylether oder Toluol, und Zugabe einer geeigneten Base. Die Salze können dann - gegebenenfalls nach längerem Rühren - durch Einengen oder Absaugen isoliert werden.

Die erfindungsgemäßen Wirkstoffe (einschließlich ihrer Salze) können als Defoliants, Desiccants, Krautabtötungsmittel und insbesondere als Unkrautvernichtungsmittel verwendet werden. Unter Unkraut im weitesten Sinne sind alle Pflanzen zu verstehen, die an Orten aufwachsen, wo sie unerwünscht sind. Ob die erfindungsgemäßen Stoffe als totale oder selektive Herbizide wirken, hängt im wesentlichen von der angewendeten Menge

ab.

Die erfindungsgemäßen Wirkstoffe können z. B. bei den folgenden Pflanzen verwendet werden:

Dikotyle Unkräuter der Gattungen: Sinapis, Lepidium, Galium, Stellaria, Matricaria, Anthemis, Galinsoga, Chenopodium, Urtica, Senecio. Amaranthus, Portulaca, Xanthium, Convolvulus, Ipomoea, Polygonum, Sesbania, Ambrosia, Cirsium, Carduus, Sonchus, Solanum, Rorippa, Rotala, Lindernia, Lamium, Veronica. Abutilon, Emex, Datura, Viola, Galeopsis, Papaver, Centaurea, Trifolium, Ranunculus, Taraxacum.

Dikotyle Kulturen der Gattungen: Gossypium, Glycine, Beta, Daucus, Phaseolus, Pisum, Solanum, Linum,

Ipomoea, Vicia, Nicotiana, Lycopersicon, Arachis, Brassica, Lactuca, Cucumis, Cucurbita.

Monokotyle Unkräuter der Gattungen: Echinochloa, Setaria, Panicum, Digitaria, Phleum, Poa, Festuca, Eleusine, Brachiaria, Lolium, Bromus, Avena, Cyperus, Sorghum, Agropyron, Cynodon, Monochoria, Fimbristylis, Sagittaria, Eleocharis, Scirpus, Paspalum, Ischaemum, Sphenoclea, Dactyloctenium, Agrostis, Alopecurus, Apera. Monokotyle Kulturen der Gattungen: Oryza, Zea, Triticum, Hordeum, Avena, Secale, Sorghum, Panicum, Saccharum, Ananas, Asparagus, Allium.

Die Verwendung der erfindungsgemäßen Wirkstoffe ist jedoch keineswegs auf diese Gattungen beschränkt,

sondern erstreckt sich in gleicher Weise auch auf andere Pflanzen.

Die Verbindungen eignen sich in Abhängigkeit von der Konzentration zur Totalunkrautbekämpfung z. B. auf Industrie- und Gleisanlagen und auf Wegen und Plätzen mit und ohne Baumbewuchs. Ebenso können die Verbindungen zur Unkrautbekämpfung in Dauerkulturen, z. B. Forst, Ziergehölz-, Obst-, Wein-, Citrus-, Nuß-, Bananen-, Kaffee-, Tee-, Gummi-, Ölpalm-, Kakao-, Beerenfrucht- und Hopfenanlagen, auf Zier- und Sportrasen und Weideflächen und zur selektiven Unkrautbekämpfung in einjährigen Kulturen eingesetzt werden.

Die erfindungsgemäßen Verbindungen der Formel (I) eignen sich insbesondere zur selektiven Bekämpfung von monokotylen und dikotylen Unkräutern in monokotylen Kulturen, wie z. B. in Gerste und Weizen, vorzugs-

weise im Nachauflauf-Verfahren.

Die Wirkstoffe können in die üblichen Formulierungen überführt werden, wie Lösungen, Emulsionen, Spritzpulver, Suspensionen, Pulver, Stäubemittel, Pasten, lösliche Pulver, Granulate, Suspensions-Emulsions-Konzentrate, Wirkstoff-imprägnierte Natur- und synthetische Stoffe sowie Feinstverkapselungen in polymeren Stoffen.

Diese Formulierungen werden in bekannter Weise hergestellt, z. B. durch Vermischen der Wirkstoffe mit Streckmitteln, also flüssigen Lösungsmitteln und/oder festen Trägerstoffen, gegebenenfalls unter Verwendung von oberflächenaktiven Mitteln, also Emulgiermitteln und/oder Dispergiermitteln und/oder schaumerzeugenden Mitteln.

Im Falle der Benutzung von Wasser als Streckmittel können z. B. auch organische Lösungsmittel als Hilfslösungsmittel verwendet werden. Als flüssige Lösungsmittel kommen im wesentlichen in Frage: Aromaten, wie Xylol, Toluol oder Alkylnaphthaline, chlorierte Aromaten und chlorierte aliphatische Kohlenwasserstoffe, wie 10 Chlorbenzole, Chlorethylene oder Methylenchlorid, aliphatische Kohlenwasserstoffe, wie Cyclohexan oder Paraffine, z. B. Erdölfraktionen, mineralische und pflanzliche Öle, Alkohol, wie Butanol oder Glykol sowie deren Ether und Ester, Ketone wie Aceton, Methylethylketon, Methylisobutylketon oder Cyclohexan, stark polare Lösungsmittel, wie Dimethylformamid und Dimethylsulfoxid, sowie Wasser.

Als feste Trägerstoffe kommen in Frage:

z. B. Ammoniumsalze und natürliche Gesteinsmehle, wie Kaoline. Tonerden, Talkum. Kreide. Ouarz, Attapulgit. Montmorillonit oder Diatomeenerde und synthetische Gesteinsmehle, wie hochdisperse Kieselsäure, Aluminiumoxid und Silikate, als feste Trägerstoffe für Granulate kommen in Frage: z. B. gebrochene und fraktionierte natürliche Gesteine wie Calcit, Marmor, Bims, Sepiolith, Dolomit sowie synthetische Granulate aus anorganischen und organischen Mehlen sowie Granulate aus organischem Material wie Sägemehl, Kokosnußschalen, 20 Maiskolben und Tabakstengeln; als Emulgier- und/oder schaumerzeugende Mittel kommen in Frage: z. B. nichtionogene und anionische Emulgatoren, wie Polyoxyethylen-Fettsäure-Ester, Polyoxyethylen-Fettalkohol-Ether, z. B. Alkylaryl-polyglykolether, Alkylsulfonate, Alkylsulfate, Arylsulfonate sowie Eiweißhydrolysate; als Dispergiermittel kommen in Frage: z. B. Lignin-Sulfitablaugen und Methylcellulose.

Es können in den Formulierungen Haftmittel wie Carboxymethylcellulose, natürliche und synthetische pulvri- 25 ge, körnige oder latexförmige Polymere verwendet werden, wie Gummiarabicum, Polyvinylalkohol, Polyvinylacetat, sowie natürliche Phospholipide, wie Kephaline und Lecithine und synthetische Phospholipide. Weitere

Additive können mineralische und vegetabile Öle sein.

Es können Farbstoffe wie anorganische Pigmente, z. B. Eisenoxid, Titanoxid, Ferrocyanblau und organische Farbstoffe, wie Alizarin-, Azo- und Metallphthalocyaninfarbstoffe und Spurennährstoffe wie Salze von Eisen, 30 Mangan, Bor, Kupfer, Kobalt, Molybdän und Zink verwendet werden.

Die Formulierungen enthalten im allgemeinen zwischen 0,1 und 95 Gew.-% Wirkstoff vorzugsweise zwischen

0,5 und 90%.

Die erfindungsgemäßen Wirkstoffe können als solche oder in ihren Formulierungen auch in Mischung mit bekannten Herbiziden zur Unkrautbekämpfung Verwendung finden, wobei Fertigformulierungen oder Tankmi- 35 schungen möglich sind.

Für die Mischungen kommen bekannte Herbizide infrage, beispielsweise Anilide, wie z. B. Diflufenican und Propanil; Arylcarbonsäuren, wie z. B. Dichlorpicolinsäure, Dicamba und Picloram; Aryloxyalkansäuren, wie z. B. 2.4 D. 2.4 DB, 2.4 DP, Fluroxypyr, MCPA, MCPP und Triclopyr; Aryloxy-phenoxy-alkansäureester, wie z. B. Diclofop-methyl, Fenoxaprop-ethyl, Fluazifop-butyl, Haloxyfop-methyl und Quizalofop-ethyl; Azinone, wie z. B. 40 Chloridazon und Norfiurazon, Carbamate, wie z. B. Chlorpropham, Desmedipham, Phenmedipham und Propham; Chloracetanilide, wie z. B. Alachlor, Acetochlor, Butachlor, Metazachlor, Metolachlor, Pretilachlor und Propachlor; Dinitroaniline, wie z. B. Oryzalin, Pendimethalin und Trifluralin; Diphenylether, wie z. B. Acifluorfen, Bifenox, Fluoroglycofen, Fomesafen, Halosafen, Lactofen und Oxyfluorfen; Harnstoffe, wie z. B. Chlortoluron, Diuron, Fluometuron, Isoproturon, Linuron und Methabenzthiazuron; Hydroxylamine, wie z. B. Alloxydim, 45 Clethodim, Cycloxydim, Sethoxydim und Tralkoxydim; Imidazolinone, wie z. B. Imazethapyr, Imazamethabenz, Imazapyr und Imazaquin; Nitrile, wie z. B. Bromoxynil, Dichlobenil und Ioxynil; Oxyacetamide, wie z. B. Mefenacet; Sulfonylharnstoffe, wie z. B. Amidosulfuron, Bensulfuron-methyl, Chlorimuron-ethyl, Chlorsulfuron, Cinosulfuron, Metsulfuronmethyl, Nicosulfuron, Primisulfuron, Pyrazosulfuron-ethyl, Thifensulfuron-methyl, Triasulfuron und Tribenuron-methyl; Thiocarbamate, wie z. B. Butylate, Cycloate, Diallate, EPTC, Exprocarb, Molinate, 50 Prosulfocarb, Thiobencarb und Triallate; Triazine, wie z. B. Atrazin, Cyanazin, Simazin, Simetryne, Terbutryne und Terbutylazin; Triazinone, wie z. B. Hexazinon, Metamitron und Metribuzin; Sonstige, wie z. B. Aminotriazol, Benfuresate, Bentazone, Cinmethylin, Clomazone, Clopyralid, Difenzoquat, Dithiopyr, Ethofumesate, Fluorochloridone, Glufosinate, Glyphosate, Isoxab en, Pyridate, Quinchlorac, Quinmerac, Sulphosate und Tridiphane. Auch die Mischung mit anderen bekannten Wirkstoffen, wie Fungiziden, Insektiziden, Akariziden, Nematizi-

den, Schutzstoffen gegen Vogelfraß, Pflanzennährstoffen und Bodenstrukturverbesserungsmitteln ist möglich.

Die Wirkstoffe können als solche, in Form ihrer Formulierungen oder den daraus durch weiteres Verdünnen bereiteten Anwendungsformen, wie gebrauchsfertige Lösungen, Suspensionen, Emulsionen, Pulver, Pasten und Granulate angewandt werden. Die Anwendung geschieht in üblicher Weise, z. B. durch Gießen, Spritzen, Sprühen, Streuen.

Die erfindungsgemäßen Wirkstoffe können sowohl vor als auch nach dem Auflaufen der Pflanzen appliziert werden. Sie können auch vor der Saat in den Boden eingearbeitet werden.

Die angewandte Wirkstoffmenge kann in einem größeren Bereich schwanken. Sie hängt im wesentlichen von der Art des gewünschten Effektes ab. Im allgemeinen liegen die Aufwandmengen zwischen 10 g und 10 kg Wirkstoff pro Hektar Bodenfläche, vorzugsweise zwischen 50 g und 5 kg pro ha.

Die Herstellung und die Verwendung der erfindungsgemäßen Wirkstoffe geht aus den nachfolgenden Beispie-

len hervor.

Beispiel 1

5

10

15

30

35

55

Eine Lösung von 2,55 g (0,01 Mol) 2-Ethoxycarbonyl-benzolsulfonylisocyanat in 10 ml Dichlormethan wurde bei Raumtemperatur tropfenweise zu einer Lösung von 2,73 g (0,01 Mol) 2-Diethylphosphonomethyl-anin-0)-4,6-dimethyl-pyrimidin in 20 ml Dichlormethan zugegeben. Das Reaktionsgemisch wurde 2 Stunden bei Raumtemperatur nachgerührt, dann wurde das Lösungsmittel unter vermindertem Druck abdestillert. BRückstand verblieb ein gelbliches Öl, das in 20 ml Diethylether gelöst und durch Abkühlen zur Kristallisation gebracht wurde. Das kristalline Produkt wurde abgesautst mit 3 ml Ether gewaschen und dann getrocknet.

Man erhielt 3,8 g (71,9% der Theorie) 1-(2-Ethoxycarbonyl-benzolsulfonyl)-3-(diethylphosphonomethyl)-3-(4,6-dimethyl-pyrimidin-2-yl)-harnstoff; Schmelzpunkt: 106—109°C.

Beispiel 2

Eine Lösung von 247 g (Q01 Mol) (2-Methoxycarbonyl-thiophen-3-yl)-sulfonylisocyanat in 10 ml Dichlormethan wurde bei Raumtemperatur zu einer Lösung von 273 g (Q01 Mol) 2 (Dietyliyhposphonomethyl-amino)-4,6-dimethyl-pyrimidin in 20 ml Dichlormethan zugegeben. Das Reaktionsgemisch wurde 2 Stunden bei Raumtemperatur nachgerührt, dann wurde das Lösungsmittel unter vermindertem Druck abdestilliert. Als Rückstand verblieb ein farbloses Öl, das in Dimethylether gelöst und durch Abkühlen zur Kristallisation gebracht wurde. Das kristalline Produkt wurde abgesaugt, mit 5 ml Ether gewaschen und getrocknet.

Man erhielt 3,6 g (69,2% der Theorie) 1-(2-Methoxycarbonyl-thiophen-3-yl-sulfonyl)-3-(diethylphosphonomethyl)-3-(4,6-dimethyl-pyrimidin-2-yl)-harnstoff; Schmelzpunkt: 130—135°C.

Beispiel 3

Eine Lösung von 2,59 g (0,01 Mol) (4-Ethoxycarbonyl-1-methylpyrazol-5-yl)-sulfonytisocyanai in 10 ml Dichlormethan wurde bei Raumtemperatur zu einer Lösung von 2,73 g (0,01 Mol) 2-(Diethylphosphonomethylamino)-4,6-dimethyl-pyrimidin in 20 ml Dichlormethan zugegeben. Das Reaktionsgemisch wurde 2 Stunden bei Raumtemperatur nachgerührt, dann wurde das Lösungsmittel bei vermindertem Druck abdestillert, wobei als Rückstand ein farbloses Ol erhalten wurde. Der ölige Rückstand wurde durch Säulenchromatographie (Silicasel/Essinsätungethylester als Lufmittell) rereinist.

Man erhielt 3,1 g (58% der Theorie) 1-(1-Methyl-4-ethoxycarbonyl-pyrazol-5-ylsulfonyl)-3-(diethylphosphonomethyl)-3-(4,6-dimethyl-pyrimidin-2-yl)-harnstoff in Form eines gelben Öls:

Brechungsindex n 2: 1.53245.

Analog zu den Beispielen 1 bis 3 sowie entsprechend der allgemeinen Beschreibung der erfindungsgemäßen Herstellungsverfahren können beispielsweise auch die in der nachstehenden Tabelle 1 aufgeführten Verbindungen der Formel (I) hergestellt werden.

Tabelle 1

5

10

15

20

25

30

35

50

55

60

65

Weitere Herstellungsbeispiele für Verbindungen der Formel (I)

$$E-SO_2-NH-CO-N-V-X$$

$$\downarrow N-X$$

$$CH_2$$

$$\downarrow N-X$$

$$O=P(O-A)_2$$
(I)

 $mit A = C_2H_5, Z = C-T und T = H$

Beispiel Nr.	E	х	Y	Schmelzpunkt bzw. Brechungsindex
4	COOC ₂ H ₅	ОСН₃	OCH₃	92-96°C
5	COOCH ₃	OCH₃	осн₃	104-107°C
5	COOC ₂ H ₅	OCH₃	OCH ₃	n _D ²⁰ : 1.54044

Beispiel Nr.	Е	х	Y	Schmelzpunkt bzw. Brechungsindex
7	соосн	CH ₃	CH₃	105-108°C
8	OCF ₃	CH ₃	СН₃	121-123°C
9	OCF ₃	OCH ₃	осн₃	100-103°C
10	OCHF ₂	CH₃	CH₃	116-120°C
	OCHF ₂	OCH ₃	осн₃	108-110°C
12	SC ₂ H ₅	CH₃	СН₃	123-126°C

5

10

15

25

30

45

Beispiel Nr.	Е	Х	Y	Schmelzpunkt bzw. Brechungsindex
13	SC ₂ H ₅	OCH₃	OCH ₃	140-142°C
14	S COOC ₂ H ₅	CH₃	СН₃	109-112°C
15	COOC ₂ H ₅	ОСН₃	осн₃	113-115°C
16	COOC ₃ H ₇ -n	CH₃	СН₃	116-118°C
17	COOC ₃ H ₇ -n	осн₃	OCH₃	n _D ²⁰ : 1.54444

Herstellung der Zwischenprodukte der Formel (III)

7,75 g (0,05 Mol) 2-Amino-4,6-dimethoxy-pyrimidin wurden in 50 ml Ethanol gelöst; durch Zugabe von Natri-65 um-ethanolat (NaOC;H5) wurde ein pH-Wert von 8 bis 9 eingestellt. Dann wurden 24 g (0,08 Mol) Paraformal-dehyd [(CH;O),] hinzugefügt. Das Reaktionsgemisch wurde auf 50°C erwärnt, wodurch eine klare Lösung entstand, und wurde für 2 bis 3 Stunden auf 50°C gehalten und dann auf Raumtemperatur abgekühlt. Es wurden

8,3 g (0.05 Mol) Triethyl-phosphit [= Phosphorigsäure-triethylester, $P(OC_2H_3)_3$] zugegeben. Das Reaktionsgemisch wurde 5 Stunden auf 50°C gehalten, danach wurde es in einem Rotationsverdampfer unter Vakuum (eaz 20 mbar) von allen flichtigen Bestandteilen befreit. Der Eindampfrückstand wurde in einer Keinen Menge Essigsäureethylester gelöst und durch Säulenchromatographie (an Silicagel/Essigsäureethylester als Laufmittel)

Man erhielt 9,45 g (62% der Theorie) 2-(Diethylphosphonomethyl-amino)-4,6-dimethoxy-pyrimidin als weiße Festsubstanz:

Schmelzpunkt: 64-66°C (umkristallisiert aus Diethylether).

Analog zu Beispiel III-l sowie entsprechend der allgemeinen Beschreibung des Verfahrens zur Herstellung der Zwischenprodukte der Formel (III) können auch die nachfolgend genannten Verbindungen hergestellt werden:

Beispiel III-2

Brechungsindex n 20: 1,52242

25

30

35

40

45

50

55

60

Beispiel III-3

Schmelzpunkt: 85-87°C

Beispiel III-4

Schmelzpunkt: 88-90°C

Anwendungsbeispiele

Beispiel A

Post-emergence-Test

Lösungsmittel: 5 Gewichtsteile Aceton Emulgator: 1 Gewichtsteil Alkylarylpolyglykolether.

DE 195 UI 843 AI

Zur Herstellung einer zweckmäßigen Wirkstoffzubereitung vermischt man 1 Gewichtsteil Wirkstoff mit der angegebenen Menge Lösungsmittel, gibt die angegebene Menge Emulgator zu und verdünnt das Konzentrat mit Wasser auf die gewinschet Konzentration.

Mit der Wirkstoffzubereitung spritzt man Testpflanzen, welche eine Höhe von 5-15 cm haben so, daß die jeweils gewünschten Wirkstoffmengen pro Flächeneinheit ausgebracht werden. Die Konzentration der Spritzsthle wird so gewählt, daß in 2000 I Wasser/ha die jeweils gewünschten Wirkstoffmengen ausgebracht werden. Nach drei Wochen wird der Schädigungsgrad der Pflanzen bonitiert in % Schädigung im Vergleich zur Entwicklung der unbehandelten Kontrolle.

10

20

35

50

55

Es bedeuten:

0% = keine Wirkung (wie unbehandelte Kontrolle)

100% = totale Vernichtung

In diesem Test zeigen die erfindungsgemäßen Verbindungen der Formel (I) hervorragende Wirkung. So zeigt beispielsweise die Verbindung von Herstellungsbeispiel 4 bei einer Aufwandmenge von 60 g/ha, bei sehr guter 15 Verträglichkeit gegenüber Kulturpflanzen, wie z. B. Gerste und Weizen (Wirkung jeweils 046), starke Wirkung gegen Inkräuter, z. B. gegen Abutilon (100%), Amaranthus (100%), Datura (80%), Matricaria (100%), Polygonum (80%), Stlariaria (95%), Annthum (100%).

Beispiel B

Pre-emergence-Test

Lösungsmittel: 5 Gewichtsteile Aceton

Emulgator: 1 Gewichtsteil Alkylarylpolyglykolether

Zur Herstellung einer zweckmäßigen Wirkstoffzubereitung vermischt man 1 Gewichtsteil Wirkstoff mit der angegebenen Menge Lösungsmittel, gibt die angegebene Menge Emulgator zu und verdünnt das Konzentraton mit Wasser auf die gewünschte Konzentraton.

Samen der Testpflanzen werden in normalen Boden ausgesät. Nach 24 Stunden wird der Boden mit der 30 Wirkstoffzubereitung begossen. Dabei hält man die Wassermenge pro Flächeneinheit zweckmäßigerweise konstant. Die Wirkstoffkonzentration in der Zubereitung spleit keine Rolle, entscheidend ist nur die Aufwandmenge des Wirkstoffs pro Flächeneinheit. Nach drei Wochen wird der Schädigungsgrad der Pflanzen bonitiert in % Schädigung in Vergleich zur Entwicklung der unbehandetten Kontrolle. Es bedeuten:

0% = keine Wirkung (wie unbehandelte Kontrolle) 100% = totale Vernichtung

In diesem Test zeigen die erfindungsgemäßen Verbindungen der Formel (I) ausgezeichnete Wirksamkeit.

Patentansprüche

1. Substituierte Sulfonylharnstoffe der allgemeinen Formel (I),

in welcher

A für Alkvl steht.

E für einen gegebenenfalls substituierten Rest aus der Reihe Alkyl, Aralkyl, Aryl und Hetaryl steht,

A für Wasserstoff, Halogen, Hydroxy, Alkyl, Halogenalkyl, Alkoxyalkyl, Alkoxy, Halogenalkoxy, Alkylthio, Halogenalkylthio, Amino, Alkylamino oder Dialkylamino steht,

(II)

Y für Wasserstoff Halogen, Hydroxy, Alkyl, Halogenalkyl, Alkoxy, Halogenalkoxy, Alkylthio, Alkylamino oder Dialkylamino steht, und

Z für N oder C-T steht, wobei

T für Wasserstoff, Halogen, Cyano, Alkyl, Formyl, Alkylcarbonyl oder Alkoxycarbonyl steht,

sowie pflanzenverträgliche Salze von Verbindungen der Formel (I).

 Verfahren zur Herstellung von Verbindungen der Formel (i) oder deren Salzen gemäß Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, daß man 2-(Dialkylphosphonomethyl-amino)-azine der Formel (II),

$$H \longrightarrow N \longrightarrow X$$

$$\downarrow X$$

$$CH_2$$

$$O = P(C \land A)$$

$$(II)$$

in welcher

5

10

15

20

25

30

35

60

A. X. Y und Z die in Anspruch 1 angegebenen Bedeutungen haben,

mit Alkyl-, Aralkyl-, Aryl- bzw. Hetarylsulfonylisocyanaten der Formel (III),

in welcher

E die in Anspruch 1 angegebene Bedeutung hat,

gegebenenfalls in Gegenwart eines inerten Verdünnungsmittels und gegebenenfalls in Gegenwart eines Reaktionshilfsmittels umsetzt und gegebenenfalls die so erhaltenen Produkte nach üblichen Methoden in Salze überführt-

 Herbizide Mittel, gekennzeichnet durch einen Gehalt an mindestens einer Verbindung der Formel (I) gemäß Anspruch 1.

4. Verwendung von Verbindungen der allgemeinen Formel (I) gemäß Anspruch 1 zur Bekämpfung von unerwünschtem Pflanzenwachstum.

5. Verfahren zur Bekämpfung von Unkräutern, dadurch gekennzeichnet, daß man Verbindungen der allgemeinen Formel (I) gemäß Anspruch 1 auf die Unkräuter oder ihren Lebensraum einwirken 188t.

 Verfahren zur Herstellung von herbiziden Mitteln, dadurch gekennzeichnet, daß man Verbindungen der allgemeinen Formel (I) gemäß Anspruch 1 mit Streckmitteln und/oder oberflächenaktiven Mitteln vermischt.

7.2-(Dialkylphosphonomethyl-amino)-azine der Formel (II),

in welcher

A für Alkyl steht,

X für Wasserstoff Halogen, Hydroxy, Alkyl, Halogenalkyl, Alkoxyalkyl, Alkoxy, Halogenalkoxy, Alkylthio, Halogenalkylthio, Amino, Alkylamino oder Dialkylamino steht,

Y für Wasserstoff Halogen, Hydroxy, Alkyl, Halogenalkyl, Alkoxy, Halogenalkoxy, Alkylthio, Alkylamino oder Dialkylamino steht, und

Z für N oder C-T steht, wobei

T für Wasserstoff, Halogen, Cyano, Alkyl, Formyl, Alkylcarbonyl oder Alkoxycarbonyl steht.